明 細 書

水中油型乳化化粧料

本出願は、2002年12月26日付け出願の日本国特許出願第2002-376 841号及び2002年12月27日付け出願の日本国特許出願第2002-38 1342号の優先権を主張しており、ここに折り込まれるものである。

[技術分野]

本発明は水中油型乳化組成物、特に疎水化処理粉体を含む水中油型乳化組成物に関する。

[背景技術]

従来、酸化チタンや酸化亜鉛等の無機粉体を配合した各種の化粧料が汎用されている。これらの化粧料の基剤として、油中水型乳化組成物もしくは粉末化粧料が使用される場合、油感や粉末感が強く良好な使用感が得られないことがある。これに対し水中油型乳化組成物は、みずみずしくさっぱりした使用感を持つことから乳液、クリーム、乳化型ファンデーション等の化粧料に用いられている。

一方、近年、粉体の肌への密着性向上、あるいは耐水性付与等の目的で、疎水化処 理粉体が使用されている。

しかし、疎水化処理粉体を配合した水中油型乳化組成物では、製品として十分な安定性を得ることが一つの課題となっている。そこで、経時や温度変化等に起因する乳化粒子の合一や粉体微粒子の凝集、沈降を防止する研究が進められてきた(特公平7-94366号公報、特開平8-310940号公報)。

しかしながら、良好な使用感と共に優れた分散安定性を両立する技術にはさらに改良の余地があった。

また、水中油型乳化基剤の安定性を確保するためには、増粘剤による連続相の増粘 が非常に重要である。カルボキシビニルポリマー等の静電反発による増粘方法は増粘 効果が高く、使用感もべたつかず良好であるが、イオン溶出の影響が無視できない疎 水化処理粉体を配合した場合には、減粘もしくはゲル化という問題を生じることがある。そこで、疎水化処理粉体を配合する場合には、耐塩性に優れる多糖類による増粘 方法が好ましい。

しかしながら、多糖類は、前記カルボキシビニルポリマー等と比較して、増粘性が若干弱く、増粘効果を発揮させるためには、比較的多量に配合する必要があり、べたつきが生じることがあった。さらに、多糖類を配合した水中油型乳化組成物は、皮膚に塗布後、乾き際によれが生じることがあった。特に疎水化処理粉体を含む場合、多糖類と疎水化処理粉体との相互作用により、よれが増長される傾向にある。よって感触が良好で、且つ粉体を安定に保持するものを得るのは困難であり、解決策が望まれていた。

[発明の開示]

本発明は前記従来技術の課題に鑑み為されたものであり、その目的は良好な使用感と共に優れた分散安定性をもつ水中油型乳化組成物を提供することにある。

また、べたつかず心地良い使用感が得られ、且つ乾き際によれが起こらない水中油 型乳化組成物を提供することにある。

本発明者は前記従来技術の課題に鑑み鋭意検討した結果、あらかじめ油相成分に疎水化処理粉体を分散してビーズミル等の湿式分散機で処理した分散液を水相とホモミキサー処理することにより使用感触及び肌上への塗布後における粉体の分散性に優れた水中油型乳化組成物が得られることを見出した。そして、特定の油相成分に対して特定の分散剤を使用することにより粉体の分散安定性が極めて良くなり、さらに耐塩性をもつ増粘剤を配合することにより、粉体の分散安定性がさらに向上すると共に、経時による乳化粒子の沈降やクリーミングを改善し得ることを見出した。

また、増粘剤としてサクシノグリカンを使用することで、べたつきが解消され、さらにこのサクシノグリカンを可塑化することにより、よれが解消されることを見出し、 本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明に係る水中油型乳化組成物は、水相と、該水相中に分散した油相と、該油相中に分散した疎水化処理粉体を含むことを特徴とする水中油型乳化組成物

である。

前記組成物において、前記油相は油相全量に対して50質量%以上のシリコーン油を含み、且つ前記疎水化処理粉体の分散剤としてポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン及び/又はイソステアリン酸を含むことが好適である。

また、前記油相は油相全量に対して50質量%以上の極性油を含み、且つ前記疎水 化処理粉体の分散剤として縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリエチレングリ コール及び/又は縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリグリセリンを含むこと が好適である。

前記組成物において、さらにサクシノグリカン、キサンタンガム及びアクリルアミ ドから選択される1種又は2種以上の増粘剤を含むことが好適である。

あるいは、前記組成物において、さらにサクシノグリカンと、

グリセリン、ポリオキシエチレンメチルグルコシド、ポリエチレングリコール20 000から選択される1種又は2種以上の可塑剤とを含み、

サクシノグリカンの配合量が0.05~2質量%であることが好適である。

前記組成物において、可塑剤の配合量が1~40質量%であることが好適である。

前記組成物において、さらにカルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ゼラチンから選択される1種又は2種以上の乳化助剤を含むことが好適である。

前記組成物において、前記疎水化処理粉体は紫外線散乱剤であることが好適である。 前記組成物において、疎水化処理粉体が疎水化処理酸化チタン及び/又は疎水化処 理酸化亜鉛であることが好適である。

[図面の簡単な説明]

図1は、本発明にかかる可塑剤の効果を示した図である。

[発明を実施するための最良の形態]

以下、本発明の実施の形態について説明する。

本発明の水中油型乳化組成物は、水相中に油相が乳化分散し、さらに該油相中に疎水化処理粉体が分散した構造をもつため、塗布時に粉感が少なく、塗布後の肌上での分散状態がよい。

疎水化処理粉体

本発明の組成物において疎水化処理粉体とは、粉体を通常公知の技術により疎水化 したものである。粉体は、化粧品一般に使用される粉体であれば、球状、板状、針状 等の形状;煙霧状、微粒子、顔料級等の粒子径;多孔質、無孔質等の粒子構造;等に より特に限定されず、無機粉体類、光輝性粉体類、有機粉体類、色素粉体類、複合粉 体類等が挙げられる。

具体的には、酸化チタン、黒酸化チタン、コンジョウ、群青、ベンガラ、黄酸化鉄、 黒酸化鉄、酸化亜鉛、酸化アルミニウム、二酸化珪素、酸化マグネシウム、酸化ジル コニウム、炭酸マグネシウム、炭酸カルシウム、酸化クロム、水酸化クロム、カーボ ンブラック、ケイ酸アルミニウム、ケイ酸マグネシウム、ケイ酸アルミニウムマグネ シウム、マイカ、合成マイカ、合成セリサイト、セリサイト、タルク、カオリン、炭 化珪素、硫酸バリウム、ベントナイト、スメクタイト、窒化硼素等の無機粉体類;オ キシ塩化ビスマス、雲母チタン、酸化鉄コーティング雲母、酸化鉄雲母チタン、有機 顔料処理雲母チタン、アルミニウムパウダー等の光輝性粉体類:ナイロンパウダー、 ポリメチルメタクリレート、アクリロニトリルーメタクリル酸共重合体パウダー、塩 化ビニリデンーメタクリル酸共重合体パウダー、ポリエチレンパウダー、ポリスチレ ンパウダー、オルガノポリシロキサンエラストマーパウダー、ポリメチルシルセスキ オキサンパウダー、ウールパウダー、シルクパウダー、結晶セルロース、Nーアシル リジン等の有機粉体類、有機タール系顔料、有機色素のレーキ顔料等の色素粉体類; 微粒子酸化チタン被覆雲母チタン、微粒子酸化亜鉛被覆雲母チタン、硫酸バリウム被 覆雲母チタン、酸化チタン含有二酸化珪素、酸化亜鉛含有二酸化珪素等の複合粉体; 等が挙げられ、これらを1種又は2種以上用いることができる。

前記粉体を疎水化処理する処理剤としては、例えば、ジメチルポリシロキサン、メチルハイドロジェンポリシロキサン、高粘度シリコーン、架橋型シリコーン、フッ素変性シリコーン、アクリル変性シリコーン、シリコーン樹脂等のシリコーン化合物;アニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤、非イオン界面活性剤等の界面活性剤;金属石鹸による処理、ポリイソプチレン、ワックス、油脂等の油剤;パーフルオロアルキルリン酸、パーフルオロポリエーテル、パーフルオロポリエーテルアルキルリン酸等のフッ素化合物;PVPーへキサデセンのコポリマー等のPVP変性ポリマー;等

が挙げられ、これらを1種又は2種以上用いることができる。前記処理剤を粉体に処理する方法は通常公知の方法が用いられ、例えば、溶媒を使用する湿式法、気相法、メカノケミカル法等が挙げられる。

また、化粧料の製造過程中で粉体表面が油剤等で処理され、疎水化された粉体も本願でいう疎水化処理粉体に含まれる。

疎水化処理粉体の具体例としては、疎水化処理酸化チタン又は疎水化処理酸化亜鉛 等の紫外線散乱剤等が挙げられる。

疎水化処理粉体の平均粒子径は油相である乳化粒子のそれより小さいことが好適である。特に、粉体を紫外線散乱剤として使用する場合には湿式分散機で破砕後の平均粒子径が100nm以下のものが好ましい。

そして、製造時に油相を構成する油分に疎水化処理粉体をあらかじめ配合してビーズミル等の湿式分散機で粉体を微粉砕し、得られた粉体分散液を水相と混合、乳化することにより、疎水化処理粉体は2次凝集体が十分に壊砕された状態で油相に存在するため、酸化チタンや酸化亜鉛等の紫外線防御粉体を用いたときには高い紫外線遮蔽効果が得られる。

粉体の分散安定性を向上して凝集を防ぐために、粉体を湿式分散機で微粉砕する前にあらかじめ油相に分散剤を添加することが好適である。このとき、粉体粒子を分散剤が十分に被覆して凝集を防ぎ得るような分散剤と油相成分の適切な組み合わせが必要であるが、特に以下の組み合わせが粉体の分散安定性において顕著に有効であることを見出した。

第一に、油相全量に対して50質量%以上のシリコーン油を含む油相に対し、以下の(1a)~(2a)の化合物から選択される1種又は2種以上の分散剤を配合する系:

(1 a) 下記一般式(I)、 (III) のポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン 【化1】

$$R \longrightarrow \stackrel{R}{\text{SiO}} \longrightarrow \stackrel{R}{\text{SiO}} \longrightarrow \stackrel{R}{\text{SiO}} \longrightarrow \stackrel{R}{\text{SiO}} \longrightarrow \stackrel{R}{\text{Si}} \longrightarrow \stackrel{R}{\text{R}} \longrightarrow \stackrel{\text{C}}{\text{CH}_2} \longrightarrow \stackrel{\text{C}}{\text{C}} \longrightarrow \stackrel{\text{C}}{\text{C}}$$

【化2】

$$R'(OC_{q}H_{2q})_{x}O(CH_{2})_{p} = \begin{bmatrix} R \\ I \\ SiO \end{bmatrix}_{m} \begin{bmatrix} R \\ I \\ SiO \end{bmatrix}_{m} \begin{bmatrix} R \\ I \\ CH_{2})_{p}O(C_{q}H_{2q}O)_{x}R' \end{bmatrix}_{n} \begin{bmatrix} R \\ I \\ Si - (CH_{2})_{p}O(C_{q}H_{2q}O)_{x}R' \end{bmatrix}_{n}$$

【化3】

$$R'(OC_qH_{2q})_xO(CH_2)_p - SiO - Si-(CH_2)_pO(C_qH_{2q}O)_xR' \cdots (III)$$

(下記一般式(I)、(II)、(III)中、Rはメチル基又はフェニル基、R'は水素原子又は炭素数 $1\sim12$ のアルキル基、pは $1\sim5$ の整数、qは $2\sim3$ の整数、x,m,n は平均数でポリオキシアルキレン変性ポリシロキサンが分子中にポリオキシアルキレン基を $5\sim4$ 0質量%含有し、且つ該ポリオキシアルキレン変性ポリシロキサンの分子量が2000以上になるような数値を表す)

(2a) イソステアリン酸

第二に、油相全量に対して50質量%以上の極性油を含む油相に対し、以下の(1b)および(2b)の化合物から選択される1種又は2種以上の分散剤を配合する系: (1b)下記一般式(IV)の縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリエチレングリコール

[(£4]]
$$R^{1}O = CH(C_{6}H_{13}) - (CH_{2})_{0} - COO = (C_{2}H_{4}O)_{m} - CO(CH_{2})_{0}CH(C_{6}H_{13}) = OR^{2} \cdots (IV)$$

(下記一般式 (IV) 中、R¹、R²は各々独立に水素原子又は炭素数 1~6の低級アルキル基、(a+b)は1~30の整数、mは1~200の整数を表す)

(2b) 下記一般式(V)の縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリグリセリン 【化5】

$$R^{1}O = CH(C_{6}H_{13}) - (CH_{2})_{0} - COO = (C_{3}H_{6}O_{2})_{\underline{m}} - CO(CH_{2})_{0}CH(C_{6}H_{13}) = OR^{2} \cdots (V)$$

(下記一般式 (V)中、 R^1 、 R^2 は各々独立に水素原子又は炭素数 $1 \sim 6$ の低級アルキル基、 (a+b) は $1 \sim 3$ 0 の整数、mは $2 \sim 5$ 0 の整数を表す)

上記の系は疎水化処理粉体を安定に分散し、これを適用した本発明の水中油型乳化 組成物は粉体の凝集を防ぎ優れた安定性を示す。分散剤の配合量は、油相成分の総量 に対して0.1~50質量%が好適である。配合量が0.1質量%以下では分散が不 十分なことがあり、配合量が50質量%以上では塗布時の使用感触が劣化することが あり好ましくない。

上記油相成分として用いられるシリコーン油としては、例えばジメチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン、メチルハイドロジェンポリシロキサン、デカメチルポリシロキサン、ドデカメチルポリシロキサン、テトラメチルテトラハイドロジェンポリシロキサン、シクロテトラジメチルシロキサン、シクロペンタジメチルシロキサン等の直鎖状または環状のポリシロキサンが挙げられる。

また、上記油相成分として用いられる極性油としては、化粧品に用いられ得るものであれば特に限定されないが、例えば合成、天然のエステル油、特定の紫外線吸収剤等が挙げられる。

合成エステル油としては、例えばミリスチン酸イソプロピル、オクタン酸セチル、ミリスチン酸オクチルドデシル、パルミチン酸イソプロピル、ステアリン酸プチル、ラウリン酸ヘキシル、ミリスチン酸ミリスチル、オレイン酸デシル、ジメチルオクタン酸ヘキシルデシル、乳酸セチル、乳酸ミリスチル、酢酸ラノリン、ステアリン酸イソセチル、イソステアリン酸イソセチル、12ーヒドロキシステアリン酸コレステリル、ジー2ーエチルヘキサン酸エチレングリコール、ジペンタエリスリトール脂肪酸エス

テル、モノイソステアリン酸N-アルキルグリコール、ジカプリン酸ネオペンチルグリコール、リンゴ酸ジイソステアリル、ジー2ーへプチルウンデカン酸グリセリン、トリー2ーエチルへキサン酸トリメチロールプロパン、トリイソステアリン酸トリメチロールプロパン、テトラー2ーエチルへキサン酸ペンタンエリスリトール、トリー2ーエチルへキサン酸グリセリン、トリイソステアリン酸トリメチロールプロパン、セチル2ーエチルへキサノエート、2ーエチルへキシルパルミテート、トリミリスチン酸グリセリン、トリー2ーへプチルウンデカン酸グリセライド、ヒマシ油脂肪酸メチルエステル、オレイン酸オレイル、セトステアリルアルコール、アセトグリセライド、パルミチン酸2ーへプチルウンデシル、アジピン酸ジイソブチル、NーラウロイルーLーグルタミン酸ー2ーオクチルドデシル、アジピン酸ジー2ーへプチルウンデシル、エチルラウレート、セバチン酸ジー2ーエチルへキシル、ミリスチン酸2ーへキシルデシル、パルミチン酸2ーへキシルデシル、アジピン酸2ーへキシルデシル、セバチン酸ジイソプロピル、コハク酸2ーエチルへキシル、酢酸エチル、酢酸ブチル、酢酸アミル、クエン酸トリエチルが挙げられる。

天然系のエステル油としては、例えばアボガド油、ツバキ油、タートル油、マカデミアナッツ油、トウモロコシ油、ミンク油、オリーブ油、ナタネ油、卵黄油、ゴマ油、パーシック油、小麦胚芽油、サザンカ油、ヒマシ油、アマニ油、サフラワー油、綿実油、エノ油、大豆油、落花生油、茶実油、カヤ油、コメヌカ油、シナギリ油、ホホバ油、胚芽油、トリグリセリン、トリオクタン酸グリセリン、トリイソパルミチン酸グリセリンが挙げられる。

極性油としての紫外線吸収剤としては、例えばオクチルシンナメート、エチルー4ーイソプロピルシンナメート、エチルー2,4ージイソプロピルシンナメート、メチルー2,4ージイソプロピルシンナメート、プロピルーp-メトキシシンナメート、イソアミルーp-メトキシシンナメート、オクチルメトキシシンナメート、2ーエトキシエチルーp-メトキシシンナメート、シクロヘキシルーp-メトキシシンナメート、エチルーa-シアノーb-フェニルシンナメート、2ーエチルへキシルーa-シアノーb-フェニルシンナメート、2ーエチルへキシルーa-シアノーb-フェニルシンナメート、第一次に対象を表象の収剤が挙げられる。

また、油相には、シリコーン油や極性油以外の他の油相成分として、油脂、ロウ類、

炭化水素、高級脂肪酸、高級アルコール等から選ばれる任意の成分を配合することができ、本発明の効果を損なわない限りにおいて特に限定されない。

前述したように、本発明の組成物を製造する際に、まず油相を構成する油分に市販の疎水化処理粉体と該粉体の分散剤をあらかじめ配合してビーズミル等の高い破砕力をもつ湿式分散機で粉体を微粉砕し、粉体分散液を得る。

得られた粉体分散液は、乳化剤等をあらかじめ配合した水相とホモミキサーで混合、乳化する。この際、生成する乳化粒子より大きい粒子径をもつ粉体粒子が存在すると、ホモミキサー処理により粉体の一部が油相から出て凝集物を形成してしまうので、粉体の平均粒子径は油相のそれより小さくする必要がある。例えばビーズミルを使用する場合には、分散液のミルへのパス回数を増やすことで破砕粉末の粒子径を十分小さくし、乳化粒子径よりも十分小さい破砕粉末を得ることができる。

乳化に使用する乳化剤としては、油相中への溶解性が低く温度安定性がよいことから親水性界面活性剤が好ましく、特に総HLBで10以上である1種または2種以上から構成されるものが好適である。例えばグリセリン又はポリグリセリン脂肪酸エステル類、プロピレングリコール脂肪酸エステル類、POEソルビタン脂肪酸エステル類、POEソルビット脂肪酸エステル類、POEグリセリン脂肪酸エステル類、POE別セリン脂肪酸エステル類、POE別セリン脂肪酸エステル類、POE別をリセリン脂肪酸エステル類、POE別をリセリン脂肪酸エステル類、POE別のEPルキルフェニルエーテル類、POEのPアルキルエーテル類、POEでリセンがリコールのE密ロウ・ラノリン誘導体、アルカノールアミド類、POEプロピレングリコール脂肪酸エステル類、POEアルキルアミン、POE脂肪酸アミド等から選択される1種または2種以上を配合する。配合量としては、組成物全量あたり0.5~5質量%が好ましい。

乳化物の温度安定性、粉体の分散安定性をさらに改善するために、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ゼラチンから選択される1種または2種以上の乳化助剤を $0.1\sim1.0$ 質量%配合することが好適である。1.0 質量%を超えると使用感触が悪くなる傾向がある。

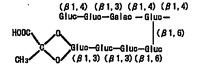
そして、耐塩性をもつ増粘剤、特にサクシノグリカン、キサンタンガムまたはアク リルアミドを配合することで経時による乳化油滴の沈降、クリーミングに対する安定 性、さらには粉体の凝集に対する安定性が改善される。これは、通常の増粘剤を使用した場合、無機粉体微粒子から水相へ、経時的に徐々に溶出する塩が増粘剤に作用し粘度を低下させるためと考えられる。これに対し、サクシノグリカン等の耐塩性に優れた増粘剤を使用した場合には溶出塩による影響を受けず、長期にわたり乳化粒子の沈降を防ぐものと考えられる。耐塩性をもつ増粘剤の配合量としては、組成物全量に対して0.05~2質量%、特に0.1~1質量%が好ましい。0.05質量%未満であると上記効果が十分でなく、2質量%を超えるとよれが生じるなど使用感が悪くなることがある。

また、温度変化に対して保持力が大きく、大きな降伏値をもつことからサクシノグ リカンを用いることが特に好ましく、粉っぽさがなく、みずみずしい使用感を持つな どの使用性の効果に優れる。

サクシノグリカンは、微生物に由来する多糖類の一種であり、より具体的にはガラクトース及びグルコースから誘導される糖単位に加え、コハク酸及びピルビン酸並びに随意成分としての酢酸、又はこれらの酸の塩から誘導される単位を含む微生物に由来する多糖類を意味する。

より具体的にはサクシノグリカンは、重量平均分子量が約600万の構造式を有するガラクトース単位:1,グルコース単位:7,コハク酸単位:0.8及びピルビン酸単位:1に、随意成分である酢酸単位を含むことのある下記構造式で表される水溶性高分子であるとして知られているものである。

【化6】



(式中、G 1 u c はグルコース単位を、<math>G a 1 a c $はガラクトース単位を表す。また、括弧内の表示は糖単位同士の結合様式を表す。例えば(<math>\beta$ 1 , 4)は, β 1 - 4 結合を表す。)

このサクシノグリカンの供給源となる微生物としては、例えばシュードモナス属、

リゾビウム属、アルカリゲネス属又はアグロバクテリウム属に属する細菌を挙げることができる。これらの細菌の中でも、アグロバクテリウム属に属する細菌であるアグロバクテリウム・ツメファシエンス I-736 [ブタペスト条約に従い1988年3月1日に微生物培養締約国収集機関 (CNCM) に寄託され、I-736の番号で公に入手し得る。〕が特にサクシノグリカンの供給源として好ましい。

サクシノグリカンは、これらの微生物を培地中で培養することによって製造することができる。より具体的には、概ねグルコース、蔗糖、デンプンの加水分解物等の炭素源;カゼイン、カゼイネート、野菜粉末、酵母エキス、コーンスティープリカー(CSL)等の有機窒素源;金属の硫酸塩、リン酸塩、炭酸塩等の無機塩類や随意微量元素等を含む培地で上記の微生物を培養することによって製造することができる。

なお、乳化組成物中にこのようにして製造したサクシノグリカンをそのまま配合し得ることは勿論、必要に応じて酸分解、アルカリ分解、酵素分解、超音波処理等の分解処理物も同様に配合することができる。

一般に多糖類を増粘剤として使用する場合には、増粘効果を発揮させるために、比較的多量に配合する必要があるため、べたつきが生じることがあった。しかしながら本発明の組成物は、多糖類の中でもサクシノグリカンを増粘剤として使用することにより、べたつきが改善される。

しかし、サクシノグリカンは、剛直性の直鎖状高分子であり、これを含む組成物は 皮膚上で乾燥後、硬い被膜を形成するため、よれを生じることがある。特に、疎水化 処理粉体と併用する場合、サクシノグリカンが疎水化処理粉体を巻き込むことで、よ れが増長される。そこで、サクシノグリカンを可塑化することで、粉体のよれをなく して使用感触を改善することができる(図1)。

可塑化剤

本発明の組成物における可塑剤としては、グリセリン、ポリオキシエチレンエチレンメチルグルコシド、ポリエチレングリコール2000を用いることが好適である。これらの可塑剤は1種を単独で、又は2種以上を組み合わせて用いることが可能である。

本発明にかかる組成物における可塑剤の配合量は、組成物全体に対して、1~40 重量%であることが好適である。 可塑剤の配合量が、組成物全体の1質量%未満であると、よれを防ぐことができないことがあり、40質量%を超えて配合しても、配合量の増加に見合った、効果の向上を期待することができないうえ、組成物構築上好ましくない。

本発明の組成物には、その効果を損なわない範囲において、通常化粧料に用いられる各種の成分、例えば保湿剤、紫外線吸収剤、p H調整剤、中和剤、酸化防止剤、防腐剤、抗菌剤、薬剤、抽出液、香料、色素等を配合できる。

保湿剤としては、グリセリン、ジエチレングリコール、ブチレングリコール、ポリエチレングリコール等の多価アルコール、アミノ酸、核酸、コラーゲン、エラスチン等のタンパク質、ヒアルロン酸、コンドロイチン硫酸等のムコ多糖類等が挙げられる。

紫外線吸収剤としては、パラアミノ安息香酸等の安息香酸系紫外線吸収剤、アントラニル酸メチル等のアントラニル酸系紫外線吸収剤、サリチル酸オクチル、サリチル酸フェニル、サリチル酸ホモメチル等のサリチル酸系紫外線吸収剤、パラメトキシケイ皮酸イソプロピル、パラメトキシケイ皮酸オクチル、パラメトキシケイ皮酸2ーエチルへキシル、ジパラメトキシケイ皮酸モノー2ーエチルへキサン酸グリセリル、[4ービス(トリメチルシロキシ)メチルシリルー3ーメチルプチル]ー3,4,5,一トリメトキシケイ皮酸エステル等のケイ皮酸系紫外線吸収剤、2,4ージヒドロキシベンゾフェノン、2ーヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2ーヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノンン5ースルホン酸、2ーヒドロキシー4ーメトキシベンソフェノンー5ースルホン酸、2ーヒドロキシー4ーメトキシベンソフェノンの数エチル、2ーフェニルー5ーメチルベンゾキサゾール、2ー(2'ーヒドロキシー5'ーメチルフェニル)ベンゾトリアゾール、4ーtertーブチルー4'ーメトキシベンゾイルメタン、ビス(レゾルシニル)トリアジン、2,4ービス[{4ー(2ーエチルへキソロキシ)ー2ーヒドロキシ}ーフェニル]-6ー(4ーメトキシフェニル)-1,3,5ートリアジン等が挙げられる。

p H調整剤としては、乳酸、クエン酸、グリコール酸、コハク酸、酒石酸、d 1 ー リンゴ酸、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素アンモニウム等が挙げられる。

酸化防止剤としては、アスコルビン酸、αートコフェロール、ジブチルヒドロキシ

トルエン、ブチルヒドロキシアニソール等が挙げられる。

防腐剤、抗菌剤としては、パラオキシ安息香酸エステル、フェノキシエタノール、 安息香酸、サリチル酸、石炭酸、ソルビン酸、パラクロルメタクレゾール、ヘキサクロフェン、塩化ベンザルコニウム、塩化クロルヘキシジン、トリクロロカルバニリド、感光素等が挙げられる。

本発明の水中油型組成物を化粧料に用いる場合、その形態は特に限定されず、化粧水、乳液、クリーム、洗顔料、ジェル、エッセンス(美容液)、パック等の基礎化粧品、口紅、アイシャドウ、アイライナー、マスカラ、ファンデーション、サンスクリーン等のメーキャップ化粧品、口腔化粧品、芳香化粧品、毛髪化粧品、ボディ化粧品等、従来化粧料に用いるものであれば何れの形態でも広く適用可能である。

次に、実施例を挙げて本発明を更に詳細に説明するが、本発明の技術範囲はこれら 実施例により限定されるものではない。なお、配合量はすべて質量%である。

また、実施例において使用したサクシノグリカンは、特公平6-74283号公報 記載の方法に準じて製造した。

<粉体の分散状態と使用感触>

表1の処方に基づき、各種の製法で水中油型乳化組成物(試験例1~4)を製造した。各試験例の組成物を被験者の肌へ塗布し、塗布時の使用感触の官能評価を行った。

【表1】

処方	
水相成分1	
(1)1, 3ーブチレングリコール	5.0
(2)EO-POブロック共重合体	1.5
(3)カルホ*キシメチルセルロースナトリウム	0.15
(4)サクシノグリカン	0.35
(5)イオン交換水	残余
(6)EDTA · 3 N a 2 · H2O	0.1
油相成分	
(7)疎水化処理酸化チタン	5.25

(8)ポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン	0.9
(9)イソステアリン酸	0.9
(10)シクロペンタジメチルシロキサン	8.85
(11)パラメトキシ桂皮酸オクチル	5.0
(12)メチルフェニルポリシロキサン	4.0
水相成分 2	•
(13)イオン交換水	5.0
(14)クエン酸	適量
(15)クエン酸ナトリウム	適量
(16)ジプロピレングリコール	3.0
(17)防腐剤	適量

試験例1

製法:油相成分 (7) \sim (12) を混合し、混合液をビーズミルにおいてパス回数 5 回で処理して十分に疎水化処理酸化チタンを破砕、分散した後、(1) \sim (6) の水相成分 1 および (13) \sim (17) の水相成分 2 からなる水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加する。

試験例2

製法:油相成分(7)~(12)を混合し、混合液をビーズミルにおいてパス回数3回で処理して十分に疎水化処理酸化チタンを破砕、分散した後、(1)~(6)の水相成分1および(13)~(17)の水相成分2からなる水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加する。

試験例3

製法:油相成分 (7) ~ (12) を混合し、混合液を (1) ~ (6) の水相成分 1 および (13) ~ (17) の水相成分 2 からなる水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加する。

試験例4

製法:油相成分(6) および(8) \sim (12) を混合した後、(1) \sim (5) の水相成分1 および(13) \sim (17) の水相成分2 からなる水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加し水中油型乳化物を得る。一方、ホモミキサー処理後の乳化粒子径

より十分に微細である疎水化処理微粒子酸化チタン(平均粒子径100nm)をイオン交換水に分散し、これを得られた水中油型乳化物へディスパーで分散する。 塗布時の使用感触の評価基準

- ◎:被験者の80%以上が、粉末感がなくみずみずしくさっぱりした感触であると 回答
- 〇:被験者の50%以上80%未満が、粉末感がなくみずみずしくさっぱりした感触であると回答

△:被験者の30%以上50%未満が、粉末感がなくみずみずしくさっぱりした感触であると回答

×:被験者の30%未満が、粉末感がなくみずみずしくさっぱりした感触であると 回答

各試験例についての評価結果を表2に示す。

【表2】

				
	試験例1	試験例2	試験例3	試験例4
************************************	© ·	^	×	^

表2より明らかなように、試験例1ではビーズミルで十分に破砕された疎水性粉体が乳化油相中に分散した構造をもつため、塗布時に粉感がなく、塗布色も目立たず良好な使用感触であった。さらに、塗布後の肌上での分散状態がよいため、紫外線遮蔽効果にも特に優れていた。

一方、試験例2ではビーズミルによる粉体の破砕が十分でなく、試験例3では破砕処理を行わなかったため、ホモミキサー処理時に乳化油滴径より大きい粒子径をもつ粉体微粒子が油相から出て凝集物が発生した。このため塗布時に粉感を感じることがあった。

また、試験例4では粉体微粒子の一次粒子径は乳化粒子径より十分に微細であるものの、乳化粒子径より大きな二次粒子などの粉体の一部が水相に存在していた。このため塗布時に粉感を感じたり、塗布色が目立ったりすることがあった。

<粉体の分散安定性>

表3、4の処方に基づき、前述の試験例1と同様の製法で水中油型乳化組成物(試

験例 $5\sim19$)を製造した。これらの各試験例の組成物を、50m1のサンプル管(直径 3cm)に入れ、室温において 45rpmの速度で 4時間回転させ、粉体の凝集度合いを視覚にて評価した。

分散安定性の評価基準

〇:目視で粉末凝集物は観察されなかった。

△:目視でやや粉末凝集物が観察された。

×:目視で相当量の粉末凝集物が観察された。

各試験例についての評価結果を表3、4に示す。

【表3】

		•		絬	験例	-		
	5	_6	7	8	9	10	11	12
水相成分1	٠.					•		
(1)1,3-ブチレングリコール	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
(2)EO-POプロック共重合体	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
(3)カルホ*キシメチルセルロースナトリウム	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15
(4) サクシノク [*] リカン	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35
(5)イオン交換水	残余	残余	₹ 残余	残	余 残	余 残	余 残	余 残余
(6)EDTA·3Na ₂ ·H ₂ O	0	.1 0	.1 0	.1 0.	.1 0	.1 0.	1 0.	1 0.1
油相成分								
(7)疎水化処理酸化チタン	5.25	5.25	5.25	5.25	5.25	5.25	5.25	5.25
(8)ポリオキシアルキレン変性ポリシロ	キサン							-
•	0.9	_	0.9	0.9	0.9	0.9	_	_
(9)イソステアリン酸	_	0.9	0.9	_		_		
(10)セスキイソステアリン酸ソルヒ、タン	_	_	-	_	<u>.</u>	_	0.9	
(11)トリメチルシロキシケイ酸	_	_		-	_	_	_	0.9
(12)シクロペンタシ゚メチルシロキサン	14	14	14	9.0	4.0	-	14	14
(13)メチルフェニルホ。 リシロキサン	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0	-	4.0	4.0
(14)パラメトキシ桂皮酸オクチル	_			5.0	5.0	5.0		

(15)トリー2・エチルヘキサン酸グリセリル					5.0	13	. —	
水相成分2	-							
(16)イオン交換水	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
(17)クェン酸	0.03	0.03	0.03	0.03	0.03	0.03	0.03	0.03
(18)クエン酸ナトリウム	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
(19)ジプロピレングリコール	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0
(20)メチルパラヘン	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15
(21)フェノキシエタノール	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2	0.2
分散安定性	0	0	0	0	Δ	×	×	×

表3より明らかなように、特定の油相に対して特定の分散剤を使用した場合にのみ良好な粉体の分散安定性が得られることがわかる。すなわち、シリコーン油を主成分とする油相に、分散剤としてポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン、及び/又はイソステアリン酸を配合した場合(試験例5~8)は、良好な粉体の分散安定性が得られる。これに対し、シリコーン油以外を主成分とし前記分散体を使用した場合(試験例9,10)、及びシリコーン油を主成分とし他の分散剤を使用した場合(試験例11,12)では分散安定性が低下することがわかる。

7	\Rightarrow	4	3
ı	ᅏ	4	

			. 1	試験例			`
処方	13	14	15	16	. 17	18	
水相成分1				•	•		
(1)1,3-プチレンク゚リコール	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
(2)EO-POプロック共重合体	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
(3)カルホ゛キシメチルセルロースナトリウム	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15	0.15
(4) サクシノク*リカン	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35	0.35
(5)イオン交換水	残余	残余	₹ 残分	₹ 残 %	永 残余	余 残余	残余
(6)EDTA·3Na ₂ ·H ₂ O		0.1	0.1	0.1	0.1	0.1 (0.1
油相成分						•	

- (7)疎水化処理酸化チタン 5.25 5.25 5.25 5.25 5.25 5.25
- (8) 縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリエチレングリコール

(上記一般式 (IV) において、R¹、R²はH、(a+b) は平均10、mは平均3 0~40のもの) 0.9 — 0.9 0.90.9 (9) 縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリグリセリン (下記一般式 (V)において、R¹、R²はH、(a+b)は平均10、mは平均2~3 のもの) 0.9 (10)セスキイソステアリン酸ソルヒ、タン 0.9 (11)トリメチルシロキシケイ酸 0.9 (12)パラメトキシ桂皮酸オクチル 18 10 18 8.0 18 18 (13)シクロヘ゜ンタシ゛メチルシロキサン 6.0 4.0 14 (14)メチルフェニルホ。リシロキサン 4.0 4.0 4.0 水相成分2 (15)/オン交換水 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 (16)クエン酸 0.03 0.03 0.03 0.03 0.03 0.03 0.03 (17)クエン酸ナトリウム 0.07 0.07 0.07 0.07 0.07 0.07 (18)ジプロピレングリコール 3.0 3.0 3.0 3.0 3.0 3.0 3.0 (19)メチルハ゜ラヘ・ン 0.15 0.15 0.15 0.15 0.15 0.15 (20)7x/+>x9y-y0.2 0.2 0.2 0.2 0.20.2 0.2

表4より明らかなように、特定の油相に対して特定の分散剤を使用した場合にのみ良好な粉体の分散安定性が得られることがわかる。すなわち、極性油を主成分とする油相に、分散剤として縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリエチレングリコール、または縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリグリセリンを配合した場合(試験例13~15)は、良好な粉体の分散安定性が得られる。これに対し、極性油以外を主成分とし前記分散体を使用した場合(試験例16,17)、及び極性油を主成分とし他の分散剤を使用した場合(試験例18,19)では分散安定性が低下することがわかる。

0

Δ

X

×

0

 \circ

<乳化粒子の分散安定性>

分散安定性

表5の処方に基づき、前述の試験例1と同様の製法で水中油型乳化組成物(試験例20~23)を製造した。これらの各試験例の組成物について製造から1ヵ月経過後

の乳化物の状態を視覚にて評価した。

評価基準

〇:組成物は分散状態を保っていた。

×:組成物中の乳化粒子が沈降、合一して油相が分離した。

各試験例についての評価結果を表5に示す。

•	丰	_	1
ı	77		

【衣 5 】	·			
処方	験例20	21	2 2	23
水相成分1		·		
(1)1, 3ーブチレングリコール	5.0	5.0	5.0	5.0
(2)EO-POブロック共重合体	1.5	1.5	1.5	1.5
(3)カルホ。キシメチルセルロースナトリウム	0.15	0.15	0.15	0.15
(4)サクシノグリカン	0.35	_		· <u>—</u>
(5)キサンタンガム	· —	0.35	-	_
(6)アクリルアミド	_		0.35	.— .
セピゲル305™(セピック社集	∄)			
(7)ポリアクリル酸塩	_	_		0.35
(8)イオン交換水	残余	残余	残余	残余
(9) E D T A · 3 N a ₂ · H ₂ O	0.1	0.1	0.1	0.1
油相成分				
(10)疎水化処理酸化チタン	5.25	5.25	5.25	5.25
(11)ポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン	0.9	0.9	0.9	0.9
(12)シクロヘ゜ンタシ゛メチルシロキサン	9.0	9.0	9.0	9.0
(13)メチルフェニルポリシロキサ	ン 4.0	4.0	4.0	4.0
(14)パラメトキシ桂皮酸オクチル	5.0	5.0	5.0	5.0
水相成分2	·		•	
(15)イオン交換水	5.0	5.0	5.0	5.0
(16)クエン酸	0.03	0.03	0.03	0.03
(17)クエン酸ナトリウム	0.07	0.07	0.07	0.07
(18)ジプロピレングリコール	3.0	3.0	3.0	3.0

20

(19)メチルパラベン	2	0.15	0.15	0.15	0.15	
(20)フェノキシエタノ・	ール	0.2	0.2	0.2	0.2	_
分散安定性		0	0	0	Δ	

表 5 より明らかなように、増粘剤としてサクシノグリカン、キサンタンガム、アクリルアミドを使用した場合には、特に経時安定性がよいのに対し、他の増粘剤を用いた場合は経時安定性が劣る。これは、通常の増粘剤を使用した場合、無機粉体微粒子(表 5 では酸化チタン)から水相へ、経時的に徐々に溶出する塩が増粘剤に作用し粘度を低下させるためと考えられる。これに対し、サクシノグリカン等の耐塩性に優れた増粘剤を使用した場合には溶出塩による影響を受けず、長期にわたり乳化粒子の沈降を防ぐものと考えられる。

<好ましい増粘剤の検討>

本発明の水中油型乳化組成物において用いる、好ましい増粘剤を検討した。 様々な増粘剤を用いて、下記のような水中油型乳化組成物を作成し、べたつき、よれ、及び増粘性を下記の評価基準に基づいて評価した。結果を表6に示す。

① べたつきの評価基準

被験試料塗布時の使用感を評価する。

○ :べたつかない

△ : ややべたつく

× : べたつく

② よれの評価基準

上腕部に、被験試料を手で塗布し、乾き際のよれ具合について評価する。

〇 : よれない

△ : ややよれる

× : よれる

③ 増粘性の評価基準

組成物の状態を観察し、増粘性を評価する。

〇 :十分

△ : やや弱い

× :弱い

•	【表	6	1
---	----	---	---

	試験例						
	24	25	26	· 27	28		
(1)イオン交換水	残量	残量	残量	残量	残量		
(2)POE-60 水添ヒマシ油	2	2	2	2	2		
增粘剤							
(3)サクシノグリカン	2	<u>.</u>			_		
(4)ローカストビーンガム	_	2	_	_	_		
(5)カードラン	·	_	2	_	_		
(6)グアーガム	_	_	_	2			
(7)キサンタンガム		_	— .	. -	2		
(8)エデト酸塩	適量	適量	適量	適量	適量		
(9)疎水化処理酸化チタン	3	5	5	5	5		
(10)デカメチルペンタポリシロキサン	12	12	12	12	12		
(11)オクチルメトキシシンナメート	5	5	5	5	5		
(12)メチルフェニルポリシロキサン	1	1	1	1 `	1		
(13)ジメチコンポリオール	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5		
(14)イソステアリン酸	1	1	1	1	1		
(15)防腐剤	適量	適量	適量	適量	適量		
(16)エタノール	6	6	6	6	6		
べたつき	0	×	×	×	×		
よれ	×	×	×	×	. , ×		
増粘性	0	0	0	Ö	0		

- 1. (1)~(8)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 2. (9)~(11)をビーズミルにより高分散処理し、70℃に加熱する。
- 3. (15)~(16)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 4. 1~3を混合乳化し、室温まで攪拌冷却する。

増粘剤としてサクシノグリカンを用いた試験例24では、べたつきがなかったのに対し、他の増粘剤を用いた試験例25~28では、べたつきが生じた。よって、好ましい増粘剤はサクシノグリカンであることが確認された。しかしながら、どの試験例においても、よれが起こってしまった。

<好ましい可塑剤の検討>

多糖類を配合した水中油型乳化組成物は、乾き際によれが生じる。特に疎水化処理 粉体を含む場合は、多糖類と疎水化処理粉体との相互作用により、よれが増長される。 そこで、サクシノグリカンを可塑化することで、よれが改善されると推測した。

様々な可塑剤を用いて、下記のような水中油型乳化組成物を作成し、べたつき、よれ、及び増粘性を前記評価基準に基づいて評価した。結果を表7に示す。

	~	١.
1 20	•	
12	•	- 4

	試験例								
	29	30	31	32	33	34	38	5 36	
(1)/オン交換水	残量	残量	残量	残量	残量	残量	残量	残量	
(2)POE-60 水添tv>油	2	2	2	2	2	2	2	2	
(3)サクシノグリカン	· 2	. 2	2	2	2	2	2	٠ 2	
可塑剤									
(4)グリセリン	1	— ,	_	_	_	`	_	-	
(5)POE-メチルク゛ルコシト*		1	_	_	_	_	. -	_	
(6)ポリエチレングリコール20000	_	_	1	-			_	_	
(7)ポリエチレングリコール400	-		_	· 1	<u></u>	_	 .	_	
(8)プ*チレンク*リコール			- .	_	1	-	_	<u> </u>	
(9)ジプロピレングリコール	_	_	_	_		1	_	<u> </u>	
(10)キシリトール		_	_	_	_		1	_	
(11) 7 t " y h	_	_	_	_ ·		_	_	1	
(12)エデト酸塩	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	
(13)疎水化処理酸化チタン	5	5	5	5	5	5	5	5	
(14)テ*カメチルへ。ンタホ。リシロキサン	12	12	12	12	12	12	12	12	
(15)オクチルメトキシシンナメート	5	5	5	5	5	5	5	5	

· (16)メチルフェニルホ° リシロキサン	1	1	1	1	. 1	1	1	. 1
(17)シ* メチコンホ* リオール	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
(18)イソステアリン酸	.1	1	. 1	1	1	1	1	1
(19)防腐剤	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量
(20)エタノール	6	6	6	6	6	6	6_	6
べたつき	. 0	0	0	0	. 0	0	. 0	0
よれ	0	0	0	. ×	×	×	×	×
増粘性	. 0	\circ	. 0	0	Ο	0	0	0

- 1. (1)~(12)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 2. (13)~(18)をビーズミルにより高分散処理し、70℃に加熱する。
- 3. (19)~(20)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 4. 1~3を混合乳化し、室温まで攪拌冷却する。

可塑剤としてグリセリン、POEメチルグルコシド、あるいはポリエチレングリコール20000を用いた場合は、よれが改善されたが、その他の可塑剤を使用した場合は、よれが改善されなかった。よって、好ましい可塑剤はグリセリン、POEメチルグルコシド、及びポリエチレングリコール20000であることが確認された。
<サクシノグリカン及び可塑剤の配合量>

次に、サクシノグリカンと可塑剤の好ましい配合量について検討した。

サクシノグリカンと可塑剤の配合量を変化させ、下記のような水中油型乳化組成物 を作成し、べたつき、よれ、及び増粘性を前記評価基準に基づいて評価した。結果を 表7に示す。

7 ==	~	1
1-70	./	

				揺	験例			
	37	38	39	40	41	42	43	44
(1)イオン交換水	残量	残量	残量	残量	残量	残量	残量	残量
(2)POE-60 水添ヒマシ油	2	2	2	2	. 2	2	2	2
(3)サクシノク*リカン	0.01	0.01	0.05	0.05	. 2	2	3	· 3
(4)グリセリン	0.5	1	0.5	1	0.5	1	0.5	1.
(5)エデト酸塩	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量

(6)疎水化処理酸化チタン	5	5	5	5	5	5	5	5
(7)デ゛カメチルヘ゜ンタホ゜リシロキサン	12	12	12	12	12	12	12	12
(8)オクチルメトキシシンナメート	. 5	5	5	5	5	5	_. 5	5
(9)メチルフェニルホ [®] リシロキサン	1	1	1	1	1	1	1	• 1
(10)ジメチコンポリオール	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5 1	.5
(11)イソステアリン酸	1	1	1	1.	1	1	1	1
(12)防腐剤	適量	適量						
(13)エタノール	6_	6	6	6	6	6	6	6
べたつき	0	0	0	0	0	Ö	· ×	×
よれ	0	0	×	0	×	0	×	×
増粘性	×	×_	0	0	0	0	O	O

試験例

	. 45	46	<u>47</u>	7 4	8 4	9 5	0 8	51 · 52	<u>:</u>
(1)/オン交換水	残量	残量	: 残量	: 残量	、残量	残量	残量	残量	
(2)POE-60 水添ヒマシ油	2	2	2	2	2	2	2	· 2	
(3)サクシノク*リカン	0.01	0.01	0.05	0.05	2	2	3	3	
(4)POE-メチルク゛ルコシト゛	0.5	1	0.5	1.	0.5	1	0.5	1	
(5)エデト酸塩	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	
(6)疎水化処理酸化チタン	5	. 5	5	5	5	5	5	5	
(7)デカメチルペンタポリシロキサン	12	12	12	12	12	12	12	12	
(8)オクチルメトキシシンナメート	5	5	5	5	5	5	5	5	
(9)メチルフェニルホ。 リシロキサン	1	1	1	1	1	1	1	1	
(10)ジメチコンポリオール	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	
(11)イソステアリン酸	1	1	1	1	1	1	1	1	
(12)防腐剤	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	
(13)エタノール	6_	6	6	6	6	6	6	6	
べたつき	0	0	0	0	0	0	×	×	
よれ	0	0	×	0	×	0	×	×	

增粘性	×	×	0	0	O	0_	0_	0_
- B4 B 122								

試験例

·	53	54	55	5 56	3 5	7 5	8 5	60
(1)/オン交換水	残量	残量	残量	残量	: 残量	残量	残量	残量
(2)POE-60 水添tマシ油	2	2	2	2	2	2	. 2	2
(3)サクシノク*リカン	0.01	0.01	0.05	0.05	2	2	3	3
(4)ポリエチレングリコール20000	0.5	1	0.5	1	0.5	1 ·	0.5	1
(5)エデト酸塩	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量
(6)疎水化処理酸化チタン	5	5	5	5	5	5	5	5
(7)デカメチルペンタポリシロキサン	12	12	12	12	12	12	12	12
(8)オクチルメトキシシンナメート	5	5	5	. 5	5	5	5	5
(9)メチルフェニルホ。リシロキサン	1	1	1	1	1	1	1	1
(10)ジメチコンポリオール	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
(11)イソステアリン酸	1	1	1	1	1	1.	1	1
(12)防腐剤	適量	適量	k 適量	」 適量	直面	適 量	k 適量	」 適量
(13)エタノール	6_	66	6	6	6	6_	6	6_
べたつき	0	0	0	0	0	0	×	×
よれ	0	0	×	0	×	0	×	×
增粘性	×_	×	0	0	0	0	0	0

- 1. (1)~(5)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 2. (6)~(11)をビーズミルにより高分散処理し、70℃に加熱する。
- 3. (12)~(13)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 4. 1~3を混合乳化し、室温まで攪拌冷却する。

サクシノグリカンの配合量が 0.01 質量%である試験例 37,38,45,46,53,54 においては、配合量が足りず、増粘性が十分に発揮されなかった。また、サクシノグリカンの配合量が 3 質量%である試験例 43,44,51,52,59,60 においては、配合量が過剰であり、べたつきが生じた。これに対し、サクシノグリカンの配合量が 0.5 あるいは 2 質量%である試験例 $39\sim42,47\sim50,55\sim58$ においては、増粘性、べたつきの点で好ましいも

のであった。よって、サクシノグリカンの配合量は0.05~2質量%であることが 好ましい。

しかし、サクシノグリカンの配合量が 0.5 あるいは 2 質量%である試験例においても、可塑剤の配合量が 0.5 質量%である試験例39,41,47,49,55,56においては、可塑剤の効果が十分発揮されず、よれが起こってしまった。さらに 4 0 質量%を超えて配合しても、配合量の増加に見合った、効果の向上を期待することができないうえ、組成物構築上好ましくないことを考慮すると、可塑剤の配合量は 1~4 0 質量%であることが好ましい。

以上より、サクシノグリカンの好適な配合量は0.05~2質量%、可塑剤の好適な配合量は1~40質量%であることが確認された。

以下、本発明の組成物を使用した化粧料の好適な実施例を示すが、本発明はこれら 実施例に何ら限定されるものではない。

実施例1:サンカット水中油型乳液

(1)疎水化処理二酸化チタン	5	
(2)イソステアリン酸	1	•
(3)ポリオキシアルキレン変性メチルポリシロキサン	. 1	
(4)デカメチルペンタシクロシロキサン	10	
(5)パラメトキシ桂皮酸オクチル	. 5	
(6)PEG-60水添ヒマシ油	2	
(7)ダイナマイトグリセリン	6	
(8)サクシノグリカン	0	. 3
(9)カルボキシメチルセルロース	0	. 3
(10)エタノール	5	
(11)イオン交換水	残	余
製法		•

 $(1) \sim (5)$ を混合し、ビーズミルで分散破砕した後、 $(6) \sim (11)$ を溶解した水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加する。

実施例2:水中油型乳液ファンデーション (1)疎水化処理二酸化チタン 10 (2)疎水化処理タルク 3 (3)疎水化処理黄酸化鉄 0.8 (4) 疎水化処理黒酸化鉄 0.16 0.36 (5)疎水化処理ベンガラ (6)ポリオキシアルキレン変性メチルポリシロキサン 1 (7)デカメチルペンタシクロシロキサン 10 (8)パラメトキシ桂皮酸オクチル (9) P E G - 6 0 水添ヒマシ油 2 (10)ダイナマイトグリセリン 6 0.3 (11)キサンタンガム 0.3 (12)カルボキシメチルセルロース 5 (13)エタノール 残余 (14)イオン交換水 製法 (1) \sim (8) を混合し、ビーズミルで分散破砕した後、(9) \sim (14) を溶解 した水相に対して、ホモミキサーをかけながら添加する。 · 実施例 3:紫外線防御美白美容液 (1)疎水化処理二酸化チタン(シリコーン処理) 5 (2)ポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン 10 (3)デカメチルペンタシクロシロキサン (4)パラメトキシ桂皮酸オクチル 2 (5) P E G - 6 0 水添ヒマシ油 6 (6)ダイナマイトグリセリン 0.3 (7)サクシノグリカン 0.3 (8)カルボキシメチルセルロース (9)エタノール

(10)クエン酸	適量
(11)クエン酸ナトリウム	適量
(12)アスコルビン酸グリコシド	. 2
(13)苛性カリ	適量
(14)イオン交換水	残余

以上の実施例1~3の化粧料はいずれもみずみずしくさっぱりとした使用感触を もち、且つ分散安定性に優れたものであった。

実施例4 サンスクリーンクリーム

(処方)	質量%
(1)イオン交換水	残量
(2)POE-60 水添ヒマシ油	2
(3)サクシノグリカン	2
(4)カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.3
(5)グリセリン	1
(6)エデト酸塩	適量
(7)疎水化処理酸化チタン	5
(8)ジメチコンポリオール	2
(9)デカメチルペンタポリシロキサン	12
(10)イソステアリン酸	1
(11)オクチルメトキシシンナメート	5
(12)防腐剤	適量
(13)エタノール	6
/ Mark N. L. N.	

(製法)

- 1. (1)~(6)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 2. (7)~(11)をビーズミルにより高分散処理し、70℃に加熱する。
- 3. (12)~(13)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 4. 1~3を混合乳化し、室温まで攪拌冷却する。

実施例5 サンスクリーン乳液

(処方)	質量%
(1)イオン交換水	残量
(2)POE-60 水添ヒマシ油	2
(3)サクシノグリカン	0.05
(4)カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.3
(5)グリセリン	1
(6)エデト酸塩	適量
(7)疎水化処理酸化チタン	5
(8)ジメチコンポリオール	. 2
(9)デカメチルペンタポリシロキサン	12
(10)イソステアリン酸	1 .
(11)オクチルメトキシシンナメート	5
(12)防腐剤	適量
(13)エタノール	6
(製法)	

- 1. (1)~(6)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 2. (7)~(11)をビーズミルにより高分散処理し、70℃に加熱する。
- 3. (12)~(13)を混合溶解し、70℃に加熱する。
- 4. 1~3を混合乳化し、室温まで攪拌冷却する。

実施例6 水中油型乳化ファンデーション

(処方)	質量%
(1)シリコーン処理二酸化チタン	10
(2)シリコーン処理タルク	3
(3)シリコーン処理黄酸化鉄	0.8
(4)シリコーン処理黒酸化鉄	0.16
(5)シリコーン処理ベンガラ	0.3
(6)ポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン	2

(7)デカメチルペンタシクロシロキサン	10
(8)パラメトキシ桂皮酸オクチル	5
(9)PEG-60水添ヒマシ油	2
(10)ポリオキシエチレンメチルグルコシド	6
(11)サクシノグリカン	0.3
(12)カルボキシメチルセルロース	0.3
(13)エタノール	5
(14)イオン交換水	残量

実施例4~6はいずれも、べたつかず心地良い使用感が得られ、且つ乾き際によれ が起こらないものであった。

以上説明したように、本発明の水中油型乳化組成物によれば、油相中に疎水化処理 粉体を分散したため使用感触及び肌上への塗布後における粉体の分散性に優れた水 中油型乳化組成物が得られる。そして、特定の油相成分に対して特定の分散剤を使用 することにより粉体の分散安定性に優れた水中油型乳化組成物が得られる。さらに、 耐塩性をもつ増粘剤を配合することにより、粉体の分散安定性がさらに向上すると共 に経時による乳化粒子の沈降やクリーミングを防止し得るので経時安定性のよい水 中油型乳化組成物が得られる。

また、増粘剤としてサクシノグリカンを用い、これを可塑化することにより、べた つかず心地良い使用感が得られ、且つ乾き際によれが起こらない水中油型乳化組成物 を得ることができる。

請求の範囲

- 1. 水相と、該水相中に分散した油相と、該油相中に分散した疎水化処理粉体を含むことを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 2. 請求項1に記載の組成物において、前記油相は油相全量に対して50質量%以上のシリコーン油を含み、且つ前記疎水化処理粉体の分散剤としてポリオキシアルキレン変性ポリシロキサン及び/又はイソステアリン酸を含むことを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 3. 請求項1に記載の組成物において、前記油相は油相全量に対して50質量%以上の極性油を含み、且つ前記疎水化処理粉体の分散剤として縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリエチレングリコール及び/又は縮合12ヒドロキシステアリン酸付加ポリグリセリンを含むことを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 4. 請求項1~3のいずれかに記載の組成物において、さらにサクシノグリカン、キサンタンガム及びアクリルアミドから選択される1種又は2種以上の増粘剤を含むことを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 5. 請求項1に記載の組成物において、さらにサクシノグリカンと、 グリセリン、ポリオキシエチレンメチルグルコシド、ポリエチレングリコール20 000から選択される1種又は2種以上の可塑剤とを含み、

サクシノグリカンの配合量が 0.05~2質量%であることを特徴とする水中油型 乳化組成物。

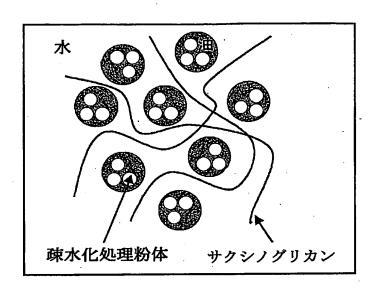
- 6. 請求項5に記載の組成物において、可塑剤の配合量が1~40質量%であることを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 7. 請求項1~6のいずれかに記載の組成物において、さらにカルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、ゼラチンから選択される1種又は2種以上の乳化助剤を含むことを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 8. 請求項1~7のいずれかに記載の組成物において、前記疎水化処理粉体は紫外線散乱剤であることを特徴とする水中油型乳化組成物。
- 9. 請求項8に記載の組成物において、疎水化処理粉体が疎水化処理酸化チタン

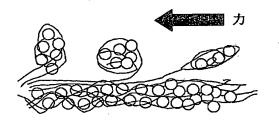
及び/又は疎水化処理酸化亜鉛であることを特徴とする水中油型乳化組成物。

1/1

図面

図1





可塑化剤なしではよれが生じる





可塑化剤によりよれが生じない